

BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION

COPIE OFFICIELLE

REC'D 1.1 FEB 2004 WIPO

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

> 2 2 JAN. 2004 Fait à Paris, le _

> > Pour le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle Le Chef du Département des brevets

> > > **Martine PLANCHE**

DOCUMENT DE PRIORITÉ

PRÉSENTÉ OU TRANSMIS CONFORMÉMENT À LA RÈGLE 17.1.a) OU b)

INSTITUT

NATIONAL DE

SIEGE 26 bis, rue de Saint Petersbourg 75800 PARIS cedex 08 Téléphone: 33 (0)1 53 04 53 04 LA PROPRIETE O Télécopie: 33 (0)1 53 04 45 23 www.inpi.fr

INDUSTRIELLE

ETABLISSEMENT PUBLIC NATIONAL

CREE PAR LA LOI Nº 51-444 DU 19 AVRIL 1951







Code de la propriété intellectuelle - Livre VI

26 bis, rue de Saint Pétersbourg

75800 Paris Cedex 08 Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 94 86 54

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 1/2

		A-47-4		ir lisiblement à l'encre noire	08 540 V; /260899	
REMISE DESPIÈCES PI DATE 75 NPI P	RIS		NOM ET ADRESSE À QUI LA CORR	E DU DEMANDEUR OU DU M RESPONDANCE DOIT ÊTRE A	ANDATAIRE DRESSÉE	
LIEU	0213832		Philippe DUBRUC			
N° D'ENREGISTREMENT			RHODIA SERVICI Direction de la Prop			
NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'IN	IPI		40, rue de la Haie-C			
DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉE PAR L'INPI	0 5 NOV. 3	2002	93306 Aubervilliers			
Vos références poi (facultatif) R 02141	ur ce dossier		tı			
Confirmation d'un	dépôt par télécopie	N° attribué par l'I	NPI à la télécopie			
NATURE DE LA	DEMANDE	Cochez l'une des	Cochez l'une des 4 cases suivantes			
Demande de br	evet	K				
Demande de ce	rtificat d'utilité					
Demande divisi	onnaire					
	Demande de brevel initiale	No		Date · ./ /		
		No		Date . / . /		
	de de certificat d'utilité initiale		<u></u>	•		
Transformation	d'une demande de Demande de brevet initiale	N° ·		Date //		
magnésium DÉCLARATIO OU REQUÊTE	N DE PRIORITÉ DU BÉNÉFICE DE	Pays ou organisat Date : / Pays ou organisat	1	N°		
LA DATE DE	DÉPÔT D'UNE	Date 1 /	Lann.	N _o		
DEWIANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE		Pays ou organisation	1	N° ez la case et utilisez l'imp	rimé «Suite»	
		S'il y a d'autres priorités, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite» S'il y a d'autres demandeurs, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»				
DEMANDEU						
Nom ou dénoi	mination sociale	RHODIA ELECTRONICS AND CATALYSIS				
Prénoms						
Forme juridique						
N° SIREN		3 .8 .0 .2 .9 .3 .0 . 6 .8 !				
Code APE-NAF				,		
Adresse	Rue	Z.1 26, rue Ch				
	Code postal et ville		Rochelle			
Pays		France				
Nationalité		Française				
	one (facultatif)					
N° de télécopie (facultatif)						
# Adresse élect	tronique (facultatif)	<u> </u>		NAMES OF THE PROPERTY OF PERSONS AND PROPERTY OF THE PROPERTY OF THE PERSONS ASSESSMENT ASSESSMENT OF THE PERSONS ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMEN		







REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 2/2

REMISE DES PIE DATE 75	NPI P	ARIS					
LIEU		0213832					
N° D'ENREGIST	REMENT						
NATIONAL ATTR	NBUĖ PAR L	:Inpi				09 540 W /260899	
Vos référe (facultatif)	ences po	our ce dossier :	R 02141				
6 MANDATAIRE							
Nom			DUBRUC	DUBRUC			
Prénor	η		Philippe				
Cabinet ou Société		RHODIA SERVICES					
5	pouvoir contrac	permanent et/ou tuel	ler janvie	ler janvier 2000			
Rue		40, rue de la Haie-Coq					
		Code postal et ville	93306	Aub	ervilliers		
N° de	téléphor	ne (facultatif)	01.53.56.5	4.09			
N° de	télécopi	e (facultatif)	01.53.56.5	01.53.56.54.10			
Adress	e électro	onique <i>(facultatif)</i>					
M INVENTEUR (S)					•		
Les inventeurs sont les demandeurs		Oui Non Dans ce cas fournir une désignation d'inventeur(s) séparée					
☑ RAPP	ORT DE	RECHERCHE	Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)				
Établissement immédiat ou établissement différé							
Paiement échelonné de la redevance		Palement en trois versements, uniquement pour les personnes physiques Oui Non					
RÉDU	CTION	DU TAUX	Uniquement pour les personnes physiques				
DES R	EDEVA	NCES	Requise pour la première fois pour cette invention (poindre un avis de non-imposition)				
		Requise antérieurement à ce dépôt (joindre une copie de la décision d'admission pour cette invention ou indiquer sa référence):					
Si vous avez utilisé l'imprimé «Suite», indiquez le nombre de pages jointes							
SIGNATURE DU DEWANDEUR						VISA DE LA PRÉFECTURE	
OU DU MANDATAIRE (Nom et qualité du signataire)					OU DE L'INPI		
(None et quante du signateme)					IN. HOCHET		
Philippe DUBRUC							

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.

MATERIAU TRANSFORMANT LA LUMIERE, NOTAMMENT POUR PAROIS DE SERRES, COMPRENANT COMME ADDITIF UN SILICATE DE BARYUM ET DE MAGNESIUM

5

10

15

20

25

30

35

La présente invention concerne un matériau transformant la lumière, notamment pour parois de serres, comprenant comme additif un silicate de baryum et de magnésium.

Par « matériau transformant la lumière », on entend au sens de la présente description un matériau qui est notamment capable de transformer un rayonnement UV en lumière rouge. Le besoin en un tel matériau existe dans plusieurs domaines techniques.

Ainsi, les polymères et les verres minéraux sont largement utilisés pour la fabrication de parois pour serres pour l'agriculture. Ces polymères ou ces verres minéraux doivent répondre à des caractéristiques techniques spécifiques pour permettre une protection et un développement optimaux des cultures.

On recherche en particulier des matériaux qui permettent une utilisation la plus efficace possible des radiations solaires. On sait notamment que les radiations dans le domaine du rouge-orange c'est dire pour des longueurs d'onde entre environ 500nm et environ 700nm sont particulièrement utiles pour le développement des plantes, elles favorisent notamment la photosynthèse, alors que les radiations du domaine de l'ultra-violet ne sont pas absorbées par celles-ci.

L'objet de la présente invention est de fournir un matériau qui soit capable de transformer un rayonnement UV et notamment l'énergie solaire de la gamme des UV, en une lumière rouge, en particulier en une lumière qui soit plus facilement assimilable ou utilisable pour les plantes.

Dans ce but, le matériau transformant la lumière selon l'invention est du type comprenant une matrice et un additif et il est caractérisé en ce qu'il comprend à titre d'additif un composé de formule :

$$Ba_{3(1-x)}Eu_{3x}Mg_{1-y}Mn_ySi_2O_{8}$$
 (1)

dans laquelle $0 < x \le 0.3$ et $0 < y \le 0.3$.

D'autres caractéristiques, détails et avantages de l'invention apparaîtront encore plus complètement à la lecture de la description qui va suivre et du dessin annexé dans lequel :

- la figure 1 est un graphe qui représente les spectres d'émission de deux additifs selon l'invention pour une longueur d'onde d'excitation de 370nm;



- la figure 2 est un graphe qui représente le spectre d'excitation d'un additif selon l'invention pour une longueur d'onde d'émission de 623nm;
- la figure 3 est un graphe qui représente la variation d'intensité de l'absorption (1-R, R désignant l'intensité de reflexion diffuse) en fonction de la longueur d'onde pour un additif de l'invention, mesurée en mode synchrone à l'aide d'un spectrophotomètre équipé d'un monochromateur avant et d'un monochromateur arrière.

L'invention s'applique à tout type de matériau à base d'une matrice et d'un additif et qui, de par ses propriétés mécaniques et/ou optiques, est utilisé ou susceptible d'être utilisé dans une application dans laquelle on cherche à transformer un rayonnement UV en lumière rouge notamment ou bien à transformer les rayonnements UV en des rayonnements moins énergétiques.

La matrice de ce matériau est transparente à la lumière.

5

10

15

20

25

30

35

Cette matrice peut être une fibre, naturelle ou non, telle que la soie, la laine, le coton, le chanvre ou encore la viscose, le nylon, les polyamides, le polyester et leurs copolymères.

La matrice peut être aussi un verre minéral (silicate) ou organique.

La matrice peut encore être à base d'un polymère notamment de type thermoplastique.

A titre d'exemple de polymères thermoplastiques convenables pour l'invention on peut citer : les polycarbonates comme le poly[méthane bis(4phényl) carbonate], le poly[1,1-éther bis(4-phényl) carbonate], poly[diphénylméthane bis(4-phényl)carbonate], le poly[1,1-cyclohexane bis(4phényl)carbonate] et les polymères de la même famille; les polyamides comme le poly(acide 4-amino butyrique), le poly(héxaméthylène adipamide), le poly(acide 6-aminohéxanoïque), le poly(m-xylylène adipamide), le poly(pxylylène sébacamide), le poly(2,2,2-triméthyl héxaméthylène téréphtalamide), le poly(métaphénylène isophtalamide), le poly(p-phénylène téréphtalamide), et les polymères de la même famille; les polyesters comme le poly(éthylène azélate), le poly(éthylène-1,5-naphtalate, le poly(1,4-cyclohexane diméthylène téréphtalate), le poly(éthylène oxybenzoate), le poly(para-hydroxy benzoate), poly(1,4-cyclohéxylidène diméthylène téréphtalate), le poly(1,4cyclohéxylidène diméthylène téréphtalate), le polyéthylène téréphtalate, le polybutylène téréphtalate et les polymères de la même famille; les polymères vinyliques et leurs copolymères comme l'acétate de polyvinyle, l'alcool polyvinylique, le chlorure de polyvinyle; le polyvinyle butyral, le chlorure de polyvinylidène, les copolymères éthylène- acétate de vinyle, et les polymères de la même famille; les polymères acryliques, les polyacrylates et leurs

copolymères comme l'acrylate de polyéthyle, le poly(n-butyl acrylate), le polyéthyl polyméthylméthacrylate, le méthacrylate, le poly(n-butyl poly(n-propyl méthacrylate), le polyacrylamide, le méthacrylate), le polyacrylonitrile, le poly(acide acrylique), les copolymères éthylène- acide acrylique, les copolymères éthylène- alcool vinylique, les copolymères de l'acrylonitrile, les copolymères méthacrylate de méthyle -styrène, les copolymères éthylène-acrylate d'éthyle, les copolymères méthacrylatebutadiène-styrène, l'ABS, et les polymères de la même famille; les polyoléfines comme le poly(éthylène) basse densité, le poly(propylène)) et en général les alpha oléfines d'éthylènes et de propylène copolymérisées avec d'autres alpha oléfines telles que les 1-butène, et 1-hexènes qui peuvent être utilisées jusqu'à moins de 1%. D'autres comonomères utilisés peuvent être des oléfines telles cycliques 1,4-hexadiène, que le le cyclopentadiène l'éthylidènenorbornène. Les copolymères peuvent aussi être un acide carboxylique tel que l'acide acrylique ou l'acide méthacrylique. On peut enfin mentionner le poly(éthylène) chloré basse densité, le poly(4-méthyl-1pentène), le poly(éthylène), le poly(styrène).

5

10

15

20

25

30

35

Parmi ces polymères thermoplastiques, on préfère tout particulièrement les polyéthylènes dont les PEBD (polyéthylènes basse densité), les LLDPE (polyéthylènes basse densité linéaires), les polyéthylènes obtenus par synthèse métallocène, le PVC (polychlorure de vinyle), le PET (polyéthylène téréphtalate), le polyméthylméthacrylate, les copolyoléfines telles que l'EVA (polyéthylène d'alcool vinylique ou éthylène vinyl acétate), les mélanges et copolymères à base de ces (co)polymères, le polycarbonate

Le polymère peut se présenter sous une forme rigide et d'une feuille ou d'une plaque de quelques millimètres d'épaisseur par exemple dans le cas du chlorure de polyvinyle, du méthacrylate de méthyle ou du polycarbonate. Il peut aussi se présenter sous forme d'un film de quelques dizaines de microns voire quelques microns à quelques dixièmes de millimètre d'épaisseur par exemple dans le cas des polyuréthanes, des copolymères éthylène-acétate de vinyle, des polyéthylènes à basse densité ou des copolymères éthylène-tétrafluoroéthylène ou du chlorure de polyvinyle.

Ces films, ces feuilles ou ces plaques peuvent constituer à eux seuls la matrice du matériau selon l'invention. Mais une constitution plus complexe peut aussi être envisagée. Ainsi, le matériau de l'invention peut être déposé sur, ou associé avec un autre substrat, tel que les thermoplastiques décrits précédemment. Ce dépôt ou cette association peut se faire par les méthodes connues de coextrusion, lamination, enduction. Des structures multicouches

peuvent être formées d'une ou de plusieurs couches de matériau selon l'invention, associées par des couches de liant de coextrusion à une ou plusieurs autres couches d'un ou de plusieurs polymères thermoplastiques (par exemple le polyéthylène, le polychlorure de vinyle) le ou lesquels peuvent constituer un élément support, majoritaire dans la constitution du film. Les films ainsi obtenus peuvent être monoétirés, biétirés selon les techniques connues de transformation des thermoplastiques. Les feuilles ou les plaques peuvent être découpées, thermoformées, estampées afin de leur donner la forme voulue.

5

10

15

20

25

30

35

Le matériau de l'invention peut aussi se présenter sous la forme d'une matrice à base d'un vernis ou d'un latex, cette matrice pouvant être déposée en revêtement sur un substrat organique ou minéral comme un verre.

Par vernis on entend les formulations ou compositions transparentes désignées habituellement par ce terme dans le domaine technique des peintures et qui sont par exemple à base de résines du type résines alkydes, acryliques, vinyliques, aminoplastes, phénoliques, époxy, silicones, cellulosiques ou nitrocellulosiques, polyuréthanes.

On entend par latex les dispersions aqueuses de particules de polymères issu de procédés classiques de (co)polymérisation en émulsion de monomères organiques polymérisables.

Ces monomères organiques peuvent être choisis par exemple parmi les (méth)acrylate d'alkyle, les esters alpha, beta-éthylèniquement insaturés; les esters et les hemi-esters d'acides polycarboxyliques alpha, beta-éthyléniquement insaturés; les halogénures vinyliques; les vinyl aromatiques; les diènes aliphatiques conjugués; les nitriles alpha, beta-éthyléniquement insaturés; les latex polyacétate de vinyle, les isocyanates, les polyols.

Selon l'invention, le matériau tel que décrit ci-dessus contient à titre d'additif un silicate de baryum et de magnésium, dopé avec de l'europium, qui peut être considéré en substitution partielle du baryum, et avec du manganèse, qui peut être considéré en substitution partielle du magnésium, ce silicate répondant à la formule (1) qui a été donnée plus haut.

Cet additif a pour propriété d'émettre notamment dans le rouge avec un bon rendement lorsqu'il est soumis à une excitation UV ou proche UV (UVA), c'est à dire dans une gamme de longueur d'onde comprise entre 370nm et 400nm.

Selon un premier mode de réalisation, le composé répond à la formule (1) précitée dans laquelle $0,0001 \le x \le 0,25$ et $0,0001 \le y \le 0,25$.

Selon un autre mode de réalisation plus particulier, le composé répond à la formule (1) précitée dans laquelle $0,01 \le x \le 0,25$ et $0,01 \le y \le 0,25$.

On peut noter qu'il est avantageux d'avoir une concentration en europium dans le composé d'au moins 0,01% pour obtenir une émission de meilleure intensité. Il est aussi avantageux d'avoir une concentration en europium et en manganèse d'au plus 25% afin de limiter au maximum des phénomènes d'auto-extinction gênants. Les pourcentages indiqués ci-dessus correspondent aux taux de substitution en mole des ions dopants Eu²⁺ et Mn² respectivement aux ions Ba²⁺ et Mg²⁺.

Selon un autre mode de réalisation préféré, le composé de formule (1) vérifie les valeurs de x et y suivantes : $0,01 \le x \le 0,03$ et $0,04 \le y \le 0,06$. Pour ces valeurs de x et de y l'intensité d'émission est la plus importante.

La quantité de silicate dans le matériau peut être comprise notamment entre 0,01% et 10% en masse par rapport à la masse totale du matériau, plus particulièrement entre 0,1% et 1%.

Alors qu'un silicate de baryum et de magnésium dopé à l'europium émet dans le bleu, la présence de manganèse comme dopant permet d'orienter l'émission de ce composé vers le rouge. Il est possible de régler la colorimétrie de l'émission de l'additif de l'invention en faisant varier le rapport Eu/Mn.

Par ailleurs, l'additif de l'invention présente une capacité d'absorption des UV ce qui lui permet d'assurer aussi une fonction anti-UV et donc de protége, contre les UV les matériaux dans lesquels il est incorporé.

Le silicate utilisé pour l'invention se prépare généralement par une réaction à l'état solide à haute température.

Comme produit de départ, on peut utiliser directement les oxydes des métaux requis ou des composés organiques ou minéraux susceptibles de former ces oxydes par chauffage comme les carbonates, oxalates, hydroxydes, acétates, nitrates, borates desdits métaux.

On forme un mélange intime aux concentrations appropriées de tous les produits de départ à l'état finement divisé.

On peut également envisager de préparer un mélange de départ par coprécipitation à partir de solutions des précurseurs des oxydes désirés, par exemple en milieu aqueux.

Le mélange des produits de départ est ensuite chauffé au moins une fois pendant une période comprise entre une heure et une centaine d'heures environ, à une température située entre environ 500°C et environ 1600°C; il est préférable d'effectuer le chauffage au moins en partie sous une

20

5

10

15

25

30

35

atmosphère réductrice (hydrogène dans l'argon par exemple) pour porter totalement l'europium à l'état divalent.

Il n'y a pas de limitation à la forme, la morphologie, la granulométrie moyenne ou la répartition de granulométrie des silicates ainsi obtenus. Ces produits peuvent être broyés, micronisés, tamisés et traités en surface, notamment par des additifs organiques, pour en faciliter la compatibilité ou la dispersion dans le milieu d'application.

5

10

15

20

25

30

35

Le matériau de l'invention, outre la matrice à base des éléments décrits précédemment comme la fibre, le polymère, le vernis ou le latex, et le composé à base de silicate de baryum et de magnésium précité, peut également comprendre, de manière connue, d'autres additifs, tels que par exemple des stabilisants, des plastifiants, des ignifugeants, des colorants, des azurants optiques, des lubrifiants, des agents anti-collage (anti-blocking), des agents matifiants, des agents de mise en œuvre, des élastomères ou des composition d'élastomères (par exemple des copolymères acryliques ou des copolymères de méthacrylate butadiène styrène) permettant d'améliorer la souplesse ou la résistance mécanique des films ou des feuilles, des agents d'adhésion (par exemple des polyoléfines greffées par de l'anhydride maléique permettant l'adhésion sur du polyamide), des agents dispersants permettant une meilleure répartition du silicate dans le matériau ou tout autre additif nécessaire à la réalisation de structure de films thermoplastique multicouches notamment ceux connus et souvent utilisés pour la réalisation de film pour serre (par exemple anti-goutte, anti buée) ou bien encore des catalyseurs. Cette liste n'a aucun caractère limitatif.

Toute méthode permettant d'obtenir une dispersion du silicate de formule (1) dans une matrice et notamment dans un composé macromoléculaire du type des polymères, latex et vernis précités peut être utilisée pour réaliser le matériau de l'invention. Notamment, un premier procédé consiste à mélanger le silicate et les autres additifs précités dans un composé thermoplastique sous forme fondue et à éventuellement soumettre le mélange à un cisaillement important, par exemple dans un dispositif d'extrusion bi-vis, afin de réaliser une bonne dispersion. Un autre procédé consiste à mélanger le ou les additifs à disperser aux monomères dans le milieu de polymérisation, puis à effectuer la polymérisation. Un autre procédé consiste à mélanger à un polymère thermoplastique sous forme fondue, un mélange concentré d'un polymère thermoplastique et d'additifs dispersés, préparé par exemple selon l'un des procédés décrits précédemment.

Le silicate peut être introduit dans le milieu de synthèse du composé macromoléculaire, ou dans un polymère thermoplastique fondu sous une forme quelconque. Il peut par exemple être introduit sous forme d'une poudre solide ou sous forme d'une dispersion dans de l'eau ou dans un dispersant organique.

Un procédé adapté aux vernis ou aux latex consiste à disperser directement le composé silicate sous forme de poudre dans le latex ou le vernis, par exemple par agitation, ou bien à préparer un concentré de poudre en milieu liquide ou pâteux lequel est ensuite ajouté au vernis ou au latex. Le concentré peut être préparé dans un milieu aqueux ou solvant, avec éventuellement des tensioactifs, des polymères hydrosolubles ou hydrophobes ou bien encore comportant des extrémités hydrophiles et hydrophobes, polaires ou non, nécessaires à la stabilisation du mélange pour en éviter la décantation. Il n'y a pas de limitation aux additifs qui peuvent entrer dans la composition du concentré.

Le matériau de l'invention peut être tout particulièrement utilisé dans la fabrication ou dans la construction des parois de serres. Le terme « serre » doit être compris ici au sens large comme couvrant tout type d'abris utilisée dans l'agriculture pour la protection et le développement des cultures. Paræ exemple, il peut s'agir des serres et grand tunnels plastiques, des serres en verre, des grands abris, des semi forçages, des bâches à plat, des paillages etc tels que décrits dans la brochure éditée par le CIPA (Congrès International du Plastique dans l'Agriculture) 65 rue de Prony, Paris, « L'évolution de la plasticulture dans le Monde » par Jean-Pierre Jouët.

L'invention concerne donc des parois pour serres qui comprennent un matériau tel que décrit ci-dessus.

Le matériau de l'invention peut aussi être utilisé dans la fabrication de tissus pour vêtements, dans la construction de bâtiments ou abris, dans l'industrie automobile, dans la fabrication de matériaux utilisables dans les biotechnologies.

Des exemples vont maintenant être donnés.

EXEMPLE 1

5

10

15

20

25

30

35

Cet exemple concerne la préparation d'un composé répondant à la composition Ba₃MgSi₂O₈ : 2% Eu²⁺, 5% Mn²⁺ et correspondant à la formule Ba_{2,94}Eu_{0,06}Mg_{0,95}Mn_{0,05}Si₂O₈ (les pourcentages indiqués pour les ions dopants correspondent aux taux de substitution en mole des ions Eu²⁺ et Mn²⁺ respectivement aux ions Ba²⁺ et Mg²⁺). On procède par voie solide en

mélangeant les oxydes BaCO₃, Eu₂O₃, (MgCO₃)₄Mg(OH)₂.5H₂O, MnCO₃ et SiO₂ dans des proportions stœchiométriques. 0,4 mole de NH₄Cl est ajoutée au mélange en tant que flux.

Produits de départ	Quantités mises en œuvre
BaCO ₃	1,8629 g
Eu ₂ O ₃	0,0339 g
(MgCO3)4Mg(OH)2.5H2O	0,2963 g
MnCO ₃	0,0185 g
SiO ₂	0,3858 g
NH ₄ Cl	0,0687 g

5

Ces produits de départ sont mélangés de façon homogène par broyage; le mélange, placé dans un creuset en alumine, est introduit dans un four où il subit deux traitements thermiques. Un premier traitement thermique est effectué à 600 °C pendant 4 heures à l'air. Le mélange, de couleur grise, est alors broyé puis replacé au four dans un creuset en alumine. Après une purge de 4 heures du four avec un mélange Ar/H₂ 10 %, le mélange est chauffé 4 heures à 1200 °C dans cette atmosphère réductrice. Une rampe de montée et de descente en température de 360 °C/h est employée. Le produit obtenu se présente sous la forme d'une poudre blanche.

15

20

10

EXEMPLE 2

Cet exemple concerne la préparation d'un composé répondant à la composition Ba₃MgSi₂O₈ : 2% Eu²⁺, 20% Mn²⁺ et correspondant à la formule Ba_{2,94}Eu_{0,06}Mg_{0,8}Mn_{0,2}Si₂O₈. On procède comme dans l'exemple 1, par voie solide, en mélangeant les oxydes BaCO₃, Eu₂O₃, (MgCO₃)₄Mg(OH)₂.5H₂O, MnCO₃ et SiO₂ dans des proportions stœchiométriques. 0,4 mole de NH₄Cl est ajoutée au mélange en tant que flux.

Produits de départ	Quantités mises en œuvre		
BaCO ₃	1,8629 g		
Eu ₂ O ₃	0,0339 g		
(MgCO3)4Mg(OH)2.5H2O	0,2492 g		
MnCO ₃	0,0740 g		
SiO ₂	0,3858 g		
NH ₄ CI	0,0687 g		

Le mode opératoire est ensuite identique à celui de l'exemple 1.

Les courbes de la figure 1 donnent, pour les composés ainsi obtenus, le spectre d'émission pour une longueur d'onde d'excitation de 370nm. On voit donc qu'en réponse à une excitation dans le domaine des UV, les composés émettent dans le rouge (pic vers 625nm).

Le spectre d'excitation du composé de l'exemple 1, pour la longueur d'onde d'émission 623 nm, est représenté à la figure 2. Il apparaît de cette figure que le rendement maximum est atteint pour une longueur d'onde de 350nm. Entre 350nm et 400nm le rendement relatif varie entre 100% et 78%.

La figure 3 est un graphe, réalisé en mode synchrone, qui représente la variation d'intensité de l'absorption en fonction de la longueur d'onde du composé de l'exemple 1. Ce graphe fait bien apparaître la capacité d'absorption des UV du composé puisque l'intensité de réflexion est pratiquement nulle pour une longueur d'onde inférieure à environ 425nm.

15

20

10

5

EXEMPLE 3

Cet exemple illustre l'utilisation dans un film polymère d'un additif selon, l'invention.

Le produit obtenu à l'exemple 1 est étuvé pendant 12h à 90°C. Il est ensuite mélangé en mélangeur cube pendant 10 minutes avec du PEBD Lacqtène 1020FN24, du PEG 400 (agent collant) et un antioxydant Irganox B225. Les formulations mises en œuvre sont les suivantes :

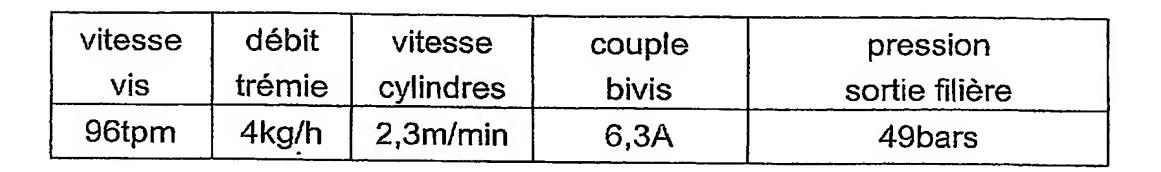
PEBD Lacqtène 1020FN24	1495,5g		
Silicate exemple 1	1,5g		
Irganox B225 (0,1%)	1,5g		
PEG 400 (0,1%)	1,5g		
Total	1500g		

25

30

La mise en œuvre est réalisée sur une extrudeuse double vis ZSK30 sur laquelle est adaptée une filière plate de 30cm de largeur et d'ouverture réglable ainsi qu'une machine de film cast permettant d'étirer le film en sortie d'extrudeuse afin de l'amener à l'épaisseur de 100µm.

La température dans l'extrudeuse et dans la filière pour film est de 180°C. La température à l'entrée de la machine film cast est de 70°C. Les autres conditions sont les suivantes :



Le film obtenu émet une couleur pourpre lorsqu'il est soumis à un éclairage d'une longueur d'onde de 370nm.

REVENDICATIONS

1- Matériau transformant la lumière du type comprenant une matrice et un additif, caractérisé en ce qu'il comprend à titre d'additif un composé de formule :

 $Ba_{3(1-x)}Eu_{3x}Mg_{1-y}Mn_ySi_2O_8$ (1)

dans laquelle $0 < x \le 0,3$ et $0 < y \le 0,3$.

10

- 2- Matériau selon la revendication 1, caractérisé en ce que la matrice est à base d'un polymère.
- 3- Matériau selon la revendication 1, caractérisé en ce que la matrice est à base d'un vernis ou d'un latex.
 - 4- Matériau selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce qu'il comprend un composé de formule (1) précitée dans laquelle $0,0001 \le x \le 0,25$ et $0,0001 \le y \le 0,25$.

20

- 5- Matériau selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce qu'il comprend un composé de formule (1) précitée dans laquelle $0,01 \le x \le 0,03$ et $0,04 \le y \le 0,06$.
- 6- Matériau selon l'une des revendications 2 et 4 à 5, caractérisé en ce la matrice est à base d'un polymère choisi dans le groupe comprenant les polyéthylènes basse densité, les polyéthylènes basse densité linéaires, les polyéthylènes obtenus par synthèse métallocène, le polychlorure de vinyle, le polyéthylène téréphtalate, le polystyrène, le polyméthylméthacrylate, le polyéthylène d'alcool vinylique, les mélanges et copolymères à base de ces (co)polymères, le polycarbonate.
 - 7- Parois de serre, caractérisée en ce qu'elle comprend un matériau selon l'une des revendications précédentes.

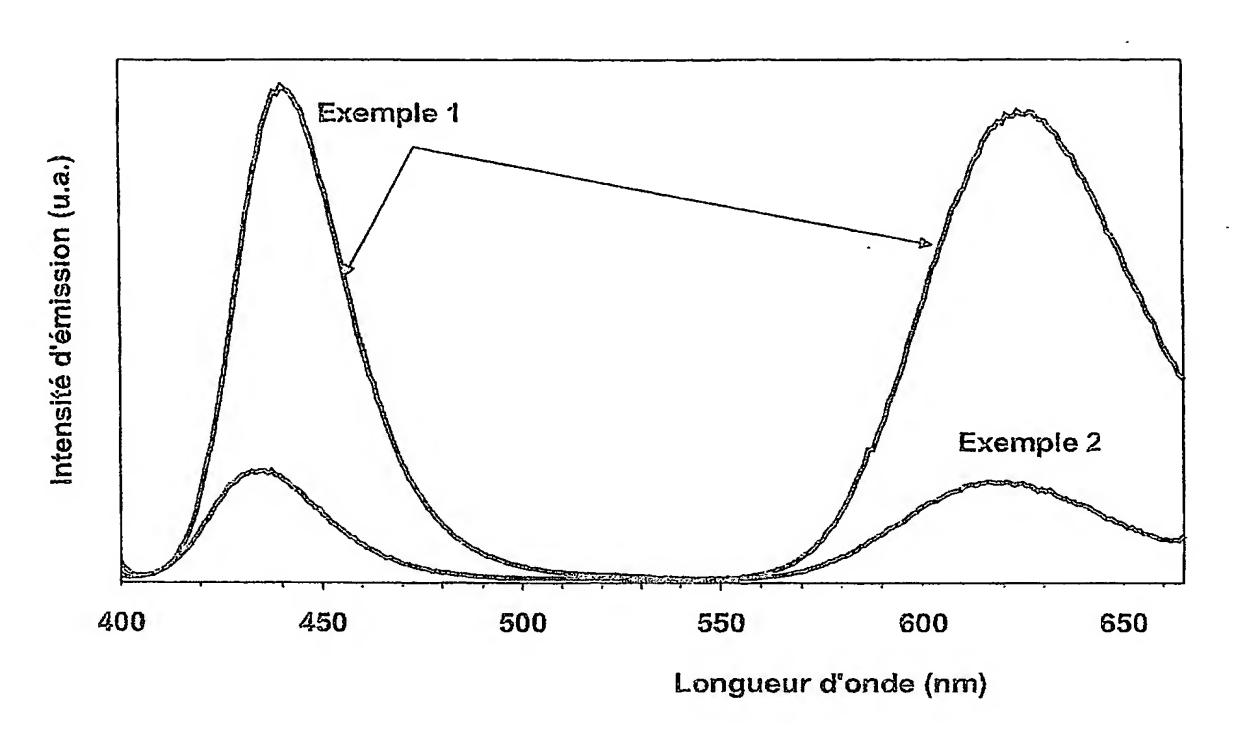


Figure 1

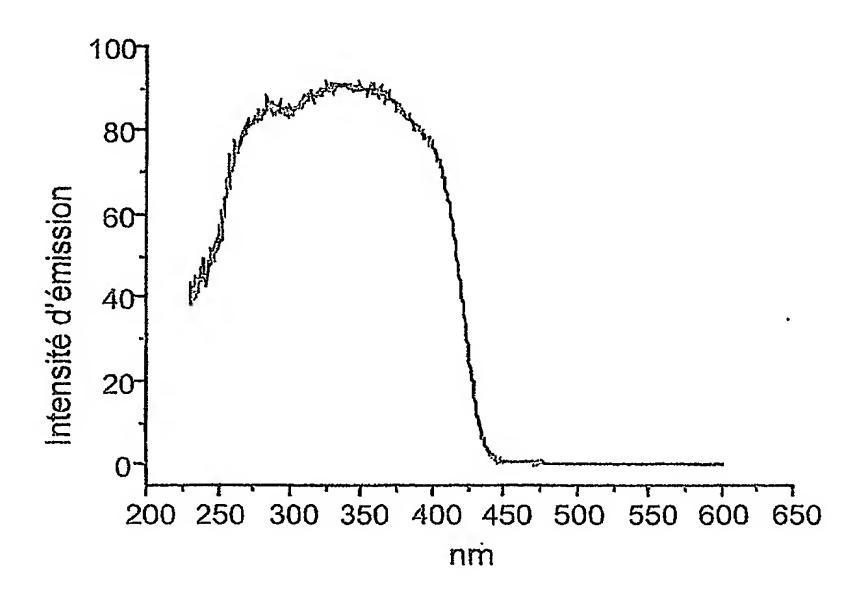


Figure 2

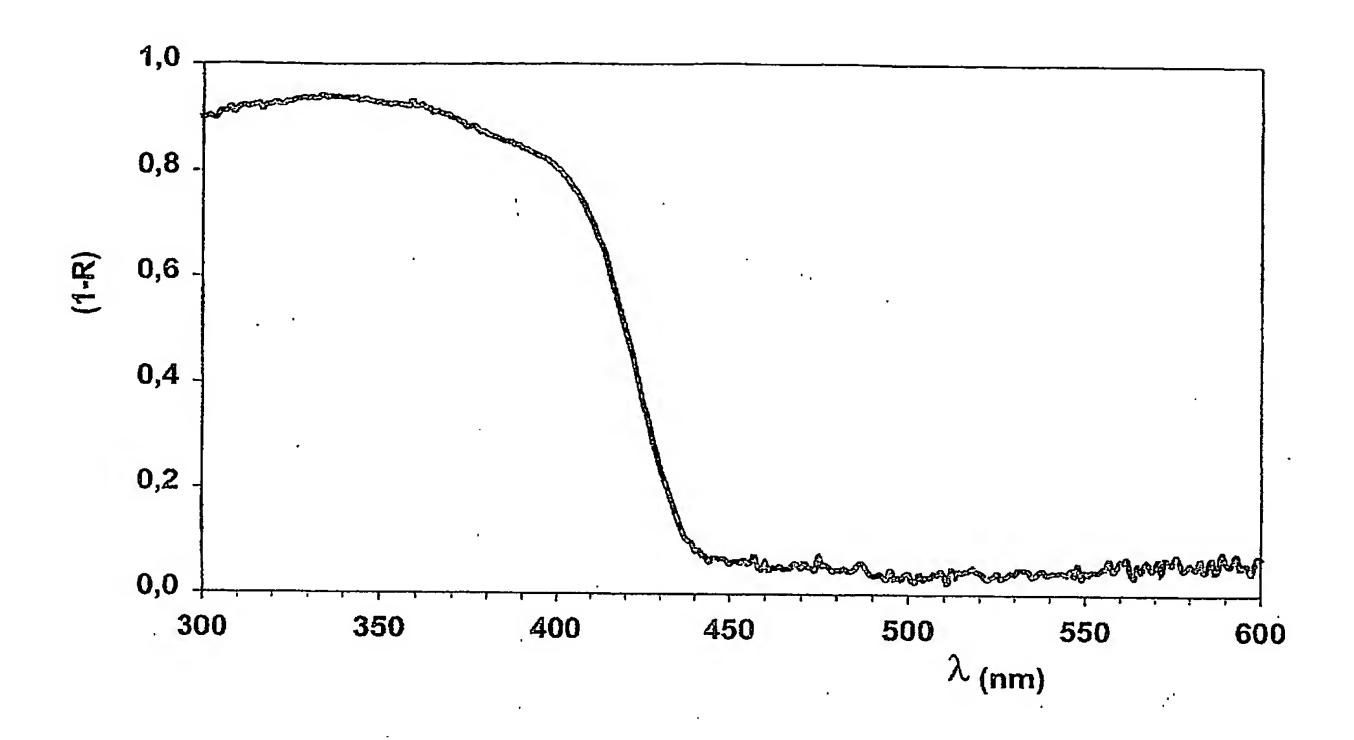


Figure 3







CERTIFICAT D'UTILITÉ

Code de la propriété intellectuelle - Livre VI

DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bls, rue de Saint Pétersbourg

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 1../2.. (Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

75800 Paris Cedex 08 Téléphone: 01 53 04 53 04 Télécople: 01 42 93 59 30 Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire DB 113 W /260899 R 02141 Vos références pour ce dossier (facultatif) N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL 02 13832 TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum) Matériau transformant la lumière, notamment pour parois de serres, comprenant comme additif un silicate de baryum et de magnésium LE(S) DEMANDEUR(S): RHODIA ELECTRONICS AND CATALYSIS - Z.I. - 26, rue Chef de Baie- 17041 La Rochelle (France) DESIGNE(NT) EN TANT QU'INVENTEUR(S) : (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de trois inventeurs, utilisez un formulaire identique et numérotez chaque page en indiquant le nombre total de pages). BLANC Nom Wilfried Prénoms 14, avenue Boylesve Rue Adresse Code postal et ville 06100 Nice Société d'appartenance (façultatif) **CEINTREY** Nom Claude **Prénoms** 17, Chemin de l'Auberderie Rue Adresse Code postal et ville 78160 Marly-le-Roi Société d'appartenance (façultatif) **FOUASSIER** Nom **Prénoms** Claude 12, rue de la Chênaie Rue Adresse 33170 Code postal et ville Gratignan Société d'appartenance (façultatif) DATE ET SIGNATURE(S) DU (DES) DEMANDEUR(\$) **OU DU MANDATAIRE** (Nom et qualité du signataire) Courbevoic, le 11 septembre 2003 Philippe DUBRUC

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.







CERTIFICAT D'UTILITÉ

Code de la propriété intellectuelle - Livre VI

DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bis, rue de Saint Pétersbourg 75800 Paris Cedex 08

Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 2../2.. (Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

		1,	Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire	DB 113 W /260
Vos références (facultatif)	pour ce d	lossier	R 02141	
N° D'ENREGIS	TREMENT	NATIONAL	02 13832	
TITRE DE L'IN	JENTION (200 caractères ou	espaces maximum)	
Matériau transf magnésium	ormant la l	imière, notamn	nent pour parois de serres, comprenant comme additif un silicate de bar	yum et de
		! :	•	
LE(S) DEWAND RHODIA ELE		S AND CATAI	LYSIS - Z.I 26, rue Chef de Baie- 17041 La Rochelle (France)	
DESIGNE(NT) ! utilisez un forn	EN TANT nulaire ide	QU'INVENTEUI ntique et numé	R(S): (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de t rotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).	•
Nom			LE MERCIER	
Prénoms			Thierry	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Adresse	Rue		53 bis, boulevard Arago	
•	Code post		75013 Paris	
Société d'apparte	enance (fact	ultatif)	·	
Nom				
Prénoms				
Adresse	Rue			
	Code post			
Société d'apparte	nance (facu	ıltatif)		
Nom				
Prénoms				
Adresse	Rue .	•		
	Code posta			
Société d'apparte	nance (facu	ltatif)		
DATE ET SIGNAT DU (DES) DEMA OU DU MANDAT (Nom et qualité Courbevoies le 1	NDEUR(S) AIRE du signată	aire),		

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

OTHER: